
	<b>УНИВЕРЗИТЕТ У БАЊОЈ ЛУЦИ</b> <b>ПРИРОДНО- МАТЕМАТИЧКИ ФАКУЛТЕТ</b>		
	<b>I циклус студија</b>		
<b>Студијски програм:</b>	<b>Хемија</b> Наставни смјер / Општи смјер		

<b>Назив предмета</b>	<b>Неорганска хемија</b>			
<b>Шифра предмета</b>	<b>Статус предмета</b>	<b>Семестар</b>	<b>Фонд часова</b>	<b>Број ECTS бодова</b>
<b>СПХОН162НХ</b>	<b>обавезни</b>	<b>II</b>	<b>3+3</b>	<b>8</b>
<b>Наставници</b>	Доц. др Саша Зељковић Проф. др Зора Леви			

<b>Условљеност другим предметима:</b>	<b>Облик условљености</b>
/	/

<b>Циљеви изучавања предмета:</b>
Изучавањем овог предмета студенти се упознају са класификацијом елемената на основу њихових периодичних особина. Оспособљавају се да на основу физичко хемијских особина елемената могу доносити закључке о њиховој примјени и хемизму.

<b>Исходи учења (стечена знања):</b>
Студент ће знати навести опште особине s и p блока елемената с обзиром на њихов положај у ПСЕ. Знаће описати производњу и употребу, атомске и физичке особине, хемијску реактивност те значајне реакције и једињења елемената по групама.

<b>Садржај предмета:</b>
Од алхемије до хемије елемената – Увод у неорганску хемију. Опште карактеристике s - p - d - f елемената. Оксиди. Водоник. Хидриди. Елементи 18 групе (племенити гасови). Елементи 1 групе (алкални метали) Елементи 2 групе (земноалкални метали). Елементи 17 групе (халогени елементи). Елементи 16 групе (халкогени елементи). Елементи 15 групе (група азота). Елементи 14 групе (група угљеника). Елементи 13 групе (група бора) Опште особине прелазних елемената.

<b>Методe наставe и савладавањe градива:</b>
Предавањe, лабораторијске вјежбе, консултације.

<b>Литература:</b>
Предавањe: Иван Филиповић и Стјепан Липановић, Опћа и анорганска хемија, I и II дио, Школска књига - Загреб 1995; Станимир Арсенијевић, Неорганска хемија, Научна књига-Београд, 1990. Вјежбе: Практикум за лабораторијске вјежбе.

<b>Облици провјере знања и оцјењивања:</b>
Колоквијуми, Писмени испит, Усмени испит.

<b>Колоквијум 1</b>	15	<b>Колоквијум вјежбе и активност</b>	10
<b>Колоквијум 2</b>	15	<b>Завршни испит</b>	60

<b>Посебна назнака за предмет:</b>

<b>Име и презиме наставника који је припремио податке:</b> Доц. др Саша Зељковић
--